

(19)



Europäisches Patentamt

European Patent Office

Office européen des brevets



(11)

EP 1 043 351 A2

(12)

EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

(43) Veröffentlichungstag:
11.10.2000 Patentblatt 2000/41

(51) Int. Cl.⁷: C08G 18/67, C09D 175/04

(21) Anmeldenummer: 00106935.0

(22) Anmeldetag: 31.03.2000

(84) Benannte Vertragsstaaten:
AT BE CH CY DE DK ES FI FR GB GR IE IT LI LU
MC NL PT SE
Benannte Erreichungsstaaten:
AL LT LV MK RO SI

(30) Priorität: 01.04.1999 DE 19915070

(71) Anmelder:
BASF AKTIENGESELLSCHAFT
67056 Ludwigshafen (DE)

(72) Erfinder:
• Lokal, Matthias
67677 Enkenbach-Alsenborn (DE)
• Beck, Erich
68526 Ladenburg (DE)

• Reich, Wolfgang
67133 Maxdorf (DE)
• Enenkel, Peter
67258 Hessheim (DE)
• Marky, Herbert
67659 Kaiserslautern (DE)
• Königer, Rainer
67251 Freinsheim (DE)

(74) Vertreter:
Kinzebach, Werner, Dr. et al
Patentanwälte
Reitstötter, Kinzebach und Partner
Postfach 86 06 49
81633 München (DE)

(54) **Urethangruppenhaltige (Meth)acrylsäureester, deren Herstellung und Verwendung sowie diese umfassende strahlungshärtbare Überzugsmassen**

(57) Die vorliegende Erfindung betrifft ein Verfahren zur Herstellung nichtdispergieraktiver urethangruppenhaltiger (Meth)acrylsäureester, wobei man

a) wenigstens eine hydroxylgruppenhaltige Verbindung mit (Meth)acrylsäure in einem Lösungsmittel unter Esterbildung umsetzt;

b) das Lösungsmittel und gegebenenfalls einen Teil nichtumgesetzter (Meth)acrylsäure entfernt;

c) das in Stufe a) oder b) resultierende Gemisch mit einer der Säurezahl des Gemisches entsprechenden Menge wenigstens einer epoxidgruppenhaltigen Verbindung umsetzt; und

d) das in Stufe c) resultierende Gemisch mit wenigstens einer isocyanatgruppenhaltigen Verbindung umsetzt,

sowie nach diesem Verfahren erhaltliche nichtdispergieraktive urethangruppenhaltige (Meth)acrylsäureester, deren Verwendung in strahlungshärtbaren Überzugsmassen und diese Überzugsmassen.

EP 1 043 351 A2

Beschreibung

[0001] Die vorliegende Erfindung betrifft nichtdispergieraktive urethangruppenhaltige (Meth)acrylsäureester, deren Herstellung und deren Verwendung in strahlungshärtbaren Überzugsmassen, sowie diese strahlungshärtbaren Über-

5 zugsmassen.
[0002] Strahlungshärtbare Bindemittel auf Basis von acrylgruppenhaltigen Polyestern sind bekannt. Insbesondere aufgrund ihrer Lösungsmittelarmen oder sogar lösungsmittelfreien und schnellen Verarbeitbarkeit sind derartige Lackharze von großem Interesse. Wegen des geringen Lösungsgehalts dieser Systeme entfällt ein aufwendiges Ablüften und Aufarbeiten der Lösungsmittel. Die Emissionsgefahr durch Lösungsmittel wird wesentlich vermindert. Für eine wirtschaftliche Verarbeitbarkeit sind seitens der Bindemittel im Allgemeinen neben niedrigen Rohstoffkosten und einer hohen Reaktivität insbesondere auch ein geringer Bedarf an recht kostspieligen Reaktivverdünnern zur Einstellung geeigneter Verarbeitungsviskositäten von Bedeutung.

[0003] Eine Möglichkeit, den Zusatz von Reaktivverdünnern zu verringern oder ganz darauf zu verzichten, kann sich durch die Verwendung wässriger, strahlungshärtbarer Bindemitteldispersionen ergeben.

15 [0004] So beschreibt die DE-A-195 25 489 Polyesteracrylurethan-Dispersionen auf Basis von hydroxylgruppenhaltigen Polyesteracrylatpräpolymeren. Die Herstellung dieser Dispersionen erfolgt durch die Addition von

A) 40 bis 90 Gew.-% eines oder mehrerer hydroxylgruppenhaltiger Polyesteracrylatpräpolymere mit einem OH-Gehalt von 40 bis 120 mg KOH/g und

20 B) 0,1 bis 20 Gew.-% einer oder mehrerer mono- und/oder difunktioneller gegenüber Isocyanatgruppen reaktiver Verbindungen, die kationische, anionische und/oder durch Ethereinheiten dispergierend wirkende Gruppen enthalten, mit

25 C) 10 bis 50 Gew.-% eines oder mehrerer Polyisocyanate sowie anschließender Umsetzung mit

D) 0,1 bis 10 Gew.-% eines oder mehrerer Di- und/oder Polyamine.

[0005] Derartige Dispersionen führen zu gehärteten Filmen, die in Bezug auf ihre mechanischen Eigenschaften, insbesondere einer guten Oberflächenhärte bei gleichzeitiger Flexibilität des Films, verbesserungswürdig sind. Ferner sind bei der Verwendung dieser Dispersionen als Beschichtungsmittel die mit dem Einsatz von Wasser zusammenhängenden geschilderten Nachteile zu berücksichtigen, so dass in vielen Fällen die Anwendung lösungsmittelarmer oder -freier Systeme zu bevorzugen ist.

[0006] Strahlungshärtbare Urethanpräparate werden in der DE 29 15 846 beschrieben.

35 [0007] In der EP-A-0 126 341 und der EP-A-0 127 766 werden Verfahren zur Herstellung strahlungshärtbarer (Meth)acrylsäureester beschrieben, wobei OH-Gruppen enthaltende Polyester mit überschüssiger Acrylsäure oder Methacrylsäure verestert werden und anschließend die restliche Acrylsäure oder Methacrylsäure durch eine Additionsreaktion mit Di- oder Polyglycidylethern zu nichtflüchtigen 2-Hydroxyacrylatestern umgesetzt wird.

[0008] Darauf aufbauend beschreibt schließlich die EP-B-0 279 303 strahlungshärtbare Acrylate, die erhältlich sind, indem man gleichzeitig

A) 1 Äquivalent eines zwei- bis sechswertigen, oxalkylierten C₂-C₁₀-Alkohols mit

45 B) 0,05 bis 1 Äquivalent einer zwei- bis vierwertigen C₃-C₃₆-Carbonsäure oder deren Anhydrid und

C) 0,1 bis 1,5 Äquivalente Acrylsäure und/oder Methacrylsäure

50 umsetzt, und weiterhin die überschüssigen Carboxylgruppen mit der äquivalenten Menge einer Epoxidverbindung umsetzt. Werden diese Beschichtungs- und Überzugsmittel durch Elektronenstrahlen oder nach Zusatz von Photoinitiatoren durch UV-Strahlen vernetzt, ergeben sich Filme, die den Anforderungen der Praxis in der Regel gerecht werden. Nichtsdestotrotz kann es in einigen Fällen wünschenswert sein, Härte, Flexibilität und/oder chemische Beständigkeit der resultierenden Filme zu verbessern.

[0009] Der vorliegenden Erfindung liegt daher die Aufgabe zugrunde, Beschichtungs- und Überzugsmittel auf Basis von (Meth)acrylsäureestern zur Verfügung zu stellen, mit denen strahlungsgehärtete Verfilmungen mit hoher Härte, guter Flexibilität und ausreichender chemischer Beständigkeit erhalten werden können.

55 [0010] Dies gelingt überraschenderweise mit nichtdispergieraktiven urethangruppenhaltigen (Meth)acrylsäureestern, die erhältlich sind, indem man

a) wenigstens eine Hydroxylgruppenhaltige Verbindung mit (Meth)acrylsäure in einem Lösungsmittel unter Esterbildung umgesetzt;

b) das Lösungsmittel und gegebenenfalls einen Teil nicht umgesetzter (Meth)acrylsäure entfernt;

c) das in Stufe a) oder b) resultierende Gemisch mit einer der Säurezahl des Gemisches entsprechenden Menge wenigstens einer epoxidgruppenhaltigen Verbindung umgesetzt; und

d) das in Stufe c) resultierende Gemisch mit wenigstens einer isocyanatgruppenhaltigen Verbindung umgesetzt.

[0011] Die erfindungsgemäßen urethangruppenhaltigen (Meth)acrylsäureester sind nichtdispergierbar, d.h. sie bilden ohne den Zusatz weiterer Hilfsstoffe keine stabilen Dispersionen und/oder Emulsionen aus. Die erfindungsgemäßen urethangruppenhaltigen (Meth)acrylsäureester weisen nicht ausreichend dispergieraktive Gruppen auf, um stabile Dispersionen und/oder Emulsionen auszubilden. Unter dispergieraktiven Gruppen versteht man in der Regel polare funktionelle Gruppen, wie ionogene und/oder ionische Gruppen, insbesondere Carbonsäuregruppen, Sulfonsäuregruppen, Phosphonsäuregruppen, Phosphorsäuregruppen, Alkalimetall- und Ammoniumsalze davon, quaternäre Ammoniumgruppen sowie Ethergruppen. Hydroxycarbonsäuren, Aminosäuren, Aminosulfonsäuren sowie Polyetherole oder α, ω -Diaminopolyether mit Molekulargewichten von etwa 500 bis 2000 werden üblicherweise zum Aufbau dispergieraktiver Polyurethane verwendet, die dann in Form von Dispersionen verarbeitet werden. Die Herstellung der erfindungsgemäßen urethangruppenhaltigen (Meth)acrylsäureester erfolgt vorzugsweise ohne die vorstehend genannten dispergieraktiven Komponenten; insbesondere werden keine dispergieraktiven Gruppen über die Umsetzung mit isocyanatgruppenhaltigen Verbindungen in die urethangruppenhaltige (Meth)acrylsäureester eingebaut.

[0012] Als hydroxylgruppenhaltige Verbindungen mit zwei oder mehreren Hydroxylgruppen pro Molekül eignen sich beispielsweise zwei- bis sechswertige C_2 - C_{20} -Polyole, vorzugsweise C_2 - C_{10} -Polyole, beispielsweise Diole, wie Ethylenglykol, 1,2-Butandiol, 2-Methyl-1,3-propandiol, 1,4-Butandiol, 1,5-Pentandiol, Neopentylglykol, 1,6-Hexandiol, 2-Methylpentan-1,5-diol, 2-Ethylbutan-1,4-diol, 1,10-Decandiol, Diethylenglykol, 2,2,4-Trimethylpentan-1,5-diol, 2,2-Dimethylpropan-1,3-diol, 1,4-Dimethylolcyclohexan, 1,6-Dimethylolcyclohexan, 1,1'-Isopropyl-bis-(p-phenylenoxy)-di- β -ethanol, 2,2-Bis-(4-hydroxyphenyl)propan (Bisphenol A); Triole, wie Glycerin, Trimethyloläthan, Trimethylolpropan, Trimethylolbutan; Tetraole, wie Pentaerythrit, Ditrithylolpropan; Hexole, wie Erythrit, Sorbit und Dipentaerythrit.

[0013] Bevorzugt sind drei- bis sechswertige C_3 - C_6 -Alkohole, wie Trimethylolpropan, Glycerin, Pentaerythrit und Sorbit.

[0014] Geeignet sind auch Oxalkylierungsprodukte. Unter Oxalkylierungsprodukten werden erfindungsgemäß die aus der Umsetzung hydroxylgruppenhaltiger Verbindungen mit Alkylenoxiden oder Alkylenoxidgemischen, wie Ethylenoxid, Propylenoxid, Tetrahydrofuran und/oder Butylenoxid, nach üblichen Verfahren erhältlichen Polymerisationsprodukte verstanden. Bevorzugt sind Oxethylierungs- und Oxpropylierungsprodukte der vorstehend genannten Polyole. Der Oxalkylierungsgrad dieser Polyetherpolyole liegt in der Regel zwischen 1 und 30, bevorzugt zwischen 1 und 10. Der Oxalkylierungsgrad dieser Polyetherpolyole liegt in der Regel zwischen 1 und 30, bevorzugt zwischen 1 und 10.

[0015] Bevorzugt ist oxalkyliertes, insbesondere ethoxyliertes Trimethylolpropan.

[0016] Die vorstehend genannten hydroxylgruppenhaltigen Verbindungen mit zwei oder mehreren Hydroxylgruppen pro Molekül weisen (mittlere) Molekulargewichte auf, die im Bereich von vorzugsweise 62 bis 4000, insbesondere bei 80 bis 800 und vor allem bei 90 bis 500 liegen.

[0017] Als hydroxylgruppenhaltige Verbindungen mit einer Hydroxylgruppe pro Molekül eignen sich C_5 - C_{30} -Monoalkohole, vorzugsweise C_8 - C_{20} -Monoalkohole, beispielsweise 2-Ethylhexanol, Laurylalkohol, Stearylalkohol, 4-t-Butylcyclohexanol, 3,3,5-Trimethylcyclohexanol, 2-Methyl-3-phenylpropan-1-ol und Phenylglykol.

[0018] Geeignet sind auch entsprechende Oxalkylierungsprodukte, vorzugsweise Oxethylierungs- und Oxpropylierungsprodukte von C_2 - C_{12} -Monoalkoholen. Der Oxalkylierungsgrad liegt in der Regel zwischen 1 bis 10, vorzugsweise zwischen 1 bis 5.

[0019] Die vorstehend genannten hydroxylgruppenhaltigen Verbindungen mit einer Hydroxylgruppe pro Molekül weisen vorzugsweise Molekulargewichte zwischen 130 und 300 auf.

[0020] Als hydroxylgruppenhaltige Verbindungen eignen sich auch Polyesterpolyole aus zwei- bis sechswertigen, gegebenenfalls oxalkylierten C_2 - C_{20} -Polyolen und zwei- bis vierwertigen C_3 - C_{36} -Carbonsäuren oder veresterbaren Derivaten davon. Derartige Polyesterpolyole können in einem separaten Veresterungsschritt hergestellt und dann in der erfindungsgemäßen Stufe a) eingesetzt werden. Sie können aber auch in situ während der in Stufe a) durchgeführten Acrylsäure- oder Methacrylsäureveresterung hergestellt werden, indem man in Stufe a) gleichzeitig zwei- bis sechswertige, gegebenenfalls oxalkylierte C_2 - C_{20} -Polyole mit zwei- bis vierwertigen C_3 - C_{36} -Carbonsäuren oder veresterbaren Derivaten davon und (Meth)acrylsäure umsetzt. Hierzu eignen sich vornehmlich die zuvor beschriebenen zwei- bis sechswertigen, gegebenenfalls oxalkylierten C_2 - C_{10} -Polyole und insbesondere deren bevorzugte Vertreter.

[0021] Erfindungsgemäß geeignet sind auch Polylactonpolyole aus Lactonen, d.h. cyclischen Hydroxy- C_5 - C_{10} -Alkylcarbonsäuren, mit vorzugsweise 6- bis 8-gliedrigen Ringen, insbesondere Caprolactonen und vor allem ϵ -Capro-

lacton, und Polyolen, wie den oben genannten, gegebenenfalls oxalkylierten Polyolen, wobei Diole und Triole bevorzugt sind. Derartige Polylactonpolyole können wie die vorstehend genannten Polyesterpolyole nach bekannten Verfahren hergestellt werden.

[0022] Geeignete zwei- bis vierwertige C_3 - C_{36} -Carbonsäuren sind insbesondere C_4 - C_{15} -Dicarbonsäuren sowie veresterbare Derivate davon, wie Anhydride oder C_1 - C_4 -Alkylester, beispielsweise Bernsteinsäure, Bernsteinsäureanhydrid, Glutarsäure, Glutarsäureanhydrid, Adipinsäure, Pimelinsäure, Korksäure, Sebacinsäure, Dodecandisäure, Phthalsäure, Phthalsäureanhydrid, Terephthalsäure, Isophthalsäure, Maleinsäure, Maleinsäureanhydrid, Fumarsäure, Citraconsäure, Tetrahydrophthalsäure, Tetrahydrophthalsäureanhydrid, Hexahydrophthalsäure, Hexachlorendomethylen-tetrahydrophthalsäure, dimere Linolsäure, Trimellithsäure, Trimellithsäureanhydrid, Pyromellithsäure, Pyromellithsäureanhydrid, Citronensäure und Weinsäure, Isomere und Hydrierungsprodukte der vorstehend genannten Carbonsäuren und deren veresterbare Derivate, sowie Gemische davon. Bevorzugt sind Adipinsäure, Phthalsäure, Phthalsäureanhydrid, Maleinsäureanhydrid und Fumarsäure.

[0023] Bevorzugte urethangruppenhaltige (Meth)acrylsäureester sind erhältlich, indem man in Stufe a) in Bezug auf die Hydroxylgruppen der hydroxylgruppenhaltigen Verbindung(en) einen Überschuss an (Meth)acrylsäure einsetzt, vorzugsweise bis zu einem Äquivalentverhältnis von 1:1,5 und insbesondere in einem Äquivalentverhältnis von 1:1,1 bis 1:1,25. Setzt man in Stufe a) gleichzeitig Polyol, Carbonsäure und (Meth)acrylsäure um, so sind Äquivalentverhältnisse von Polyol:Carbonsäure: (Meth)acrylsäure von 1:0,05-1:0,1-1,5 und insbesondere von 1:0,1-0,6:0,5-0,9 bevorzugt.

[0024] Die Veresterung in Stufe a) erfolgt vorzugsweise in einem Lösungsmittel, das mit Wasser ein azeotropes Gemisch bildet. So kann das unter Esterbildung entstehende Wasser während der Umsetzung azeotrop entfernt werden. Vorteilhaft sind Lösungsmittel, die zwar mit Wasser, nicht aber mit den übrigen Reaktionsprodukten und -produkten ein Azeotrop, insbesondere ein Minimumazeotrop, bilden. Es eignen sich beispielsweise aliphatische, cycloaliphatische oder aromatische Kohlenwasserstoffe sowie Gemische davon. Bevorzugt sind Kohlenwasserstoffe oder Kohlenwasserstoffgemische mit einem Siedebereich von 50 bis 130 °C und insbesondere zwischen 60 und 110 °C. Zu nennen sind beispielsweise Alkane, wie n-Hexan, n-Heptan sowie deren Isomere und Gemische davon, Cycloalkane, wie Cyclohexan oder Methylcyclohexan, aromatische Kohlenwasserstoffe, wie Benzol, Toluol und Xylol sowie deren Isomere. Besonders bevorzugte Schlepplmittel sind Heptan, Cyclohexan, Methylcyclohexan und Toluol sowie Hexan, Heptan und deren Isomere sowie Gemische davon mit einem Siedebereich zwischen 60 und 130 °C.

[0025] Die Menge des zugesetzten Kohlenwasserstoffes oder Kohlenwasserstoffgemisches kann je nach verwendeter Apparatur zwischen der 0,1- und 2-fachen Menge des Reaktionsgemisches aus hydroxylgruppenhaltiger Verbindung und (Meth)acrylsäure variieren. Besonders vorteilhaft ist ein Verhältnis Reaktionsgemisch zu Kohlenwasserstoff von 1:0,20 bis 1:0,8.

[0026] Die während der Veresterungsreaktion angelegte Temperatur wird vorzugsweise so gewählt, dass azeotrope Bedingungen herrschen. Unter derartigen Bedingungen wirkt das Lösungsmittel als Schlepplmittel zur Entfernung des entstehenden Reaktionswassers. Die Veresterung erfolgt in der Regel bei erhöhter Temperatur, im Allgemeinen bei 40 bis 130 °C, vorzugsweise bei 70 bis 120 °C.

[0027] Bevorzugte urethangruppenhaltige (Meth)acrylsäureester sind erhältlich, wenn man die Umsetzung in Stufe a) in Gegenwart wenigstens eines Polymerisationsinhibitors durchführt. Zur Vermeidung einer vorzeitigen Polymerisation reicht es im Allgemeinen aus, geringe Mengen an Inhibitor(en) zuzusetzen. Dabei kann es sich um die üblichen, zur Verhinderung einer thermischen Polymerisation verwendeten Verbindungen handeln. Geeignet sind beispielsweise Inhibitoren auf Basis ein- und mehrwertiger Phenole, wie p-Methoxyphenol, 2,6-Di-t-butylphenole, insbesondere 2,6-Di-t-butyl-p-cresol, Chinone, wie p-Benzochinon, Hydrochinone, Hydrochinonmono- C_1 - C_4 -alkylether, insbesondere Hydrochinonmonomethylether, Resorcinmonomethylether, Thiodiphenylamine, auch Phenothiazine genannt, 2,2,6,6-Tetramethylpiperidin-1-yloxy, 4-Hydroxy-2,2,6,6-Tetramethylpiperidin-1-yloxy, Phosphorigsäureester, und Zinn-II-Verbindungen. Vorteilhaft sind Kombinationen aus obigen Phenolverbindungen mit Phenothiazin oder Zinn-II-Verbindungen sowie die Kombination aus Zinn-II-Verbindungen mit Phenolverbindungen und Phenothiazin. Die Gesamtmenge an Polymerisationsinhibitor beträgt im Allgemeinen 0,001 bis 2,0 Gew.-%, vorzugsweise 0,005 bis 0,5 Gew.-%, bezogen auf die Menge an Veresterungsgemisch aus hydroxylgruppenhaltiger Verbindung bzw. hydroxylgruppenhaltigen Verbindungen und (Meth)acrylsäure. Die Verbindungen auf Phenolbasis werden vorzugsweise in Mengen von 0,5 bis 1 Gew.-%, die Zinn-II-Verbindungen in Mengen von 0,01 bis 1 Gew.-% Sn und Phenothiazin in Mengen von 0,001 bis 0,1 Gew.-%, jeweils bezogen auf die Menge an Veresterungsgemisch, eingesetzt. In der Regel führen die vorstehend genannten Polymerisationsinhibitoren zu urethangruppenhaltigen (Meth)acrylsäureestern mit geringen Farbzahlen. Da farblose Produkte bevorzugt sind, kann der Einsatz geeigneter, die Produktverfärbung verringernder Additive, wie Triphenylphosphit und hypophosphoriger Säure, insbesondere dann von Vorteil sein, wenn die Temperaturbelastung während des Herstellungsverfahrens zu einer wenn auch nur leichten Verfärbung führt.

[0028] Im Übrigen erfolgt die Veresterung nach allgemein bekannten Methoden in Gegenwart von sauren Veresterungskatalysatoren, wie anorganischen oder organischen Säuren oder sauren Ionenaustauschern, wobei Schwefelsäure und Sulfonsäuren, wie p-Toluolsulfonsäure und Methansulfonsäure, bevorzugt sind. Die sauren

Veresterungskatalysatoren werden im Allgemeinen in Mengen von 0,1 bis 3 Gew.-%, bezogen auf das Veresterungsgemisch, eingesetzt.

[0029] Die Veresterung wird im Allgemeinen bis zu einem Umsatz von mindestens 85 %, vorzugsweise von 90 bis 95 %, bezogen auf eingesetzte Menge an Hydroxylgruppen geführt. Der Veresterungsgrad kann anhand der ausgekreisten Wassermenge bestimmt werden.

[0030] Das Lösungsmittel wird in Stufe b) entfernt. Dies geschieht vorzugsweise durch Destillation, und zwar entweder im Anschluß an die Stufe a), d.h. nach beendeter Auskreisung des Reaktionswassers, oder gegen Ende der Stufe c), beispielsweise dann, wenn die Säurezahl des Reaktionsgemisches auf 15 bis 5 mg KOH/g gefallen ist. Durch die Entfernung des Lösungsmittels wird gegebenenfalls ein Teil nicht umgesetzter (Meth)acrylsäure mitentfernt. Je nach der anfänglich eingesetzten (Meth)acrylsäuremenge, der Reaktionsführung, dem Reaktionsfortschritt und/oder der für die Stufe c) erwünschten (Meth)acrylsäuremenge kann auch ein Teil der nicht umgesetzten (Meth)acrylsäure gezielt destillativ entfernt werden, indem man geeignete Destillationsbedingungen wählt. Die Entfernung des Lösungsmittels und gegebenenfalls eines Teils nicht umgesetzter (Meth)acrylsäure erfolgt vorzugsweise durch Vakuumdestillation.

[0031] In Stufe b) kann auch die vorzugsweise vollständige Neutralisation des Veresterungskatalysators mit einer äquivalenten Menge einer Base erfolgen. Als Base können Alkalimetallbasen, wie Natronlauge, Kalilauge, Natriumcarbonat, Natriumhydrogencarbonat, Kaliumcarbonat oder Kaliumhydrogencarbonat, und Erdalkalimetallbasen, wie Calciumhydroxid, Calciumoxid, Magnesiumhydroxid oder Magnesiumcarbonat, sowie Ammoniak und Amine, wie Trimethylamin, Triethylamin, Triisopropylamin etc. verwendet werden.

[0032] Bevorzugte urethangruppenhaltige (Meth)acrylsäureester sind erhältlich, wenn man in Stufe b) die Entfernung des Lösungsmittels und gegebenenfalls eines Teils nichtumgesetzter (Meth)acrylsäure so führt, dass die Säurezahl des resultierenden Gemisches 200 bis 5 mg KOH/g, vorzugsweise 80 bis 15 mg KOH/g beträgt. Säurezahlen sind in an sich bekannter Art und Weise bestimmbar.

[0033] Ein wesentlicher Vorteil des erfindungsgemäßen Veresterungsverfahrens besteht darin, dass auf Waschvorgänge zur Entfernung des Veresterungskatalysators und nichtumgesetzter (Meth)acrylsäure verzichtet werden kann. In diesem Fall dient der Destillationsschritt zur Abtrennung des Lösungsmittels, wobei gegebenenfalls ein Teil nichtumgesetzter (Meth)acrylsäure mitentfernt werden kann.

[0034] Das in Stufe b) resultierende Gemisch wird dann in Stufe c) mit einer der Säurezahl des Gemisches entsprechenden Menge wenigstens einer epoxidgruppenhaltigen Verbindung umgesetzt. Die Säurezahl ergibt sich im Wesentlichen durch Carbonsäuregruppen nicht-umgesetzter (Meth)acrylsäure und gegebenenfalls weiterer in Stufe a) eingesetzter Carbonsäuren bzw. erzeugter hydroxylgruppenhaltiger Carbonsäuren.

[0035] Als epoxidgruppenhaltige Verbindungen sind sowohl Monoepoxidverbindungen als auch polyfunktionelle Epoxide, insbesondere di- oder trifunktionelle Epoxide, geeignet. Zu nennen sind beispielsweise epoxidierte Olefine, Glycidylester von gesättigten oder ungesättigten Carbonsäuren oder Glycidylether aliphatischer oder aromatischer Polyole. Als Monoepoxidverbindung insbesondere geeignet sind beispielsweise Versäureglycidylester und Alkyl- bzw. Arylglycidylether, wie n-Butylglycidylether, 2-Ethylhexylglycidylether, Phenylglycidylether, o-Kresylglycidylether oder vorzugsweise 1,2-Epoxybutan. Besonders geeignete polyfunktionelle Epoxide sind di- oder trifunktionelle Glycidylether oder Glycidylester. Bevorzugt sind Polyglycidylverbindungen vom Bisphenol-A-Typ oder Glycidylether mehrfunktioneller Alkohole, wie Butandiol, Glycerin oder Pentaerythrit. Insbesondere bevorzugt sind Bisphenol-A-diglycidylether, beispielsweise Epikote® 828, Butandiolglycidylether und Pentaerythritglycidylether.

[0036] Bevorzugte urethangruppenhaltige (Meth)acrylsäureester sind erhältlich, wenn man für den Fall, dass hydroxylgruppenhaltige Verbindungen mit nur einer Hydroxylgruppe pro Molekül mit (Meth)acrylsäure verestert werden, als epoxidgruppenhaltige Verbindungen Monoepoxidverbindungen, und für den Fall, dass hydroxylgruppenhaltige Verbindungen mit zwei oder mehr Hydroxylgruppen pro Molekül mit (Meth)acrylsäure verestert werden, als epoxidgruppenhaltige Verbindungen solche mit mindestens zwei Epoxidgruppen pro Molekül einsetzt.

[0037] Die Umsetzung in Stufe c) erfolgt in der Regel bei erhöhter Temperatur, vorzugsweise bei 80 bis 130 °C und insbesondere bei 95 bis 115 °C. Im Hinblick auf eine effektive Umsetzung von Carboxyl mit Epoxidgruppen kann es von Vorteil sein, die Umsetzung in Gegenwart geeigneter Katalysatoren durchzuführen. Zu nennen sind hier insbesondere tertiäre Amine, wie Tri-C₁-C₄-amine, beispielsweise Tributylamin, quaternäre Ammoniumverbindungen, wie Tetra-C₁-C₄-alkylammoniumhalogenide, beispielsweise Tetrabutylammoniumbromid, Phosphine oder Lewisbasen, beispielsweise Thiodiglykole, insbesondere Thiodiglykol selbst.

[0038] Bevorzugte urethangruppenhaltige (Meth)acrylsäureester sind erhältlich, wenn man in Stufe c) die Umsetzung mit epoxidgruppenhaltigen Verbindungen so weit führt, dass die Säurezahl des resultierenden Gemisches höchstens 10 mg KOH/g, vorzugsweise höchstens 5 KOH/g, beträgt.

[0039] Weitere bevorzugte urethangruppenhaltige (Meth)acrylsäureester sind erhältlich, wenn das in Stufe c) resultierende Gemisch eine Hydroxylzahl in einem Bereich von 25 bis 300 mg KOH/g und insbesondere von 40 bis 150 mg KOH/g aufweist. Hydroxylzahlen sind in an sich bekannter Weise bestimmbar.

[0040] Ferner sind bevorzugte urethangruppenhaltige (Meth)acrylsäureester erhältlich, wenn das in Stufe c) resul-

tierende Gemisch Viskositäten von 0,5 bis 20 Pas, vorzugsweise von 1 bis 15 Pas, aufweist.

[0041] Das in Stufe c) resultierende (Meth)acrylsäureestergemisch wird dann in Stufe d) mit wenigstens einer isocyanatgruppenhaltigen Verbindung umgesetzt. Als isocyanatgruppenhaltige Verbindungen eignen sich Mono- und vorzugsweise Polyisocyanate mit zwei oder mehreren Isocyanatgruppen pro Molekül. Erfindungsgemäß bevorzugt sind Polyisocyanate mit 2 bis 5 Isocyanatgruppen pro Molekül, beispielsweise aliphatische, cycloaliphatische und aromatische Di-, Tri- und Polyisocyanate. Geeignete Diisocyanate sind z. B. Tetramethylen-diisocyanat, Hexamethylen-diisocyanat und dessen Trimere, 2,3,3-Tetramethylhexamethylen-diisocyanat, 1,4-Cyclohexylen-diisocyanat, Dicyclohexylmethan-diisocyanat, Isophoron-diisocyanat, 1,4-Phenylendiisocyanat, 2,4- und 2,6-Toluylendiisocyanat, sowie Isomerengemische davon (beispielsweise 80 % 2,4- und 20 % 2,6-Isomer), Xylendiisocyanat, Tetramethylxylylen-diisocyanat, 1,5-Naphthylendiisocyanat, 2,4- und 4,4'-Diphenylmethan-diisocyanat. Ein geeignetes Triisocyanat ist beispielsweise Triphenylmethan-4,4',4''-triisocyanat. Weiterhin geeignet sind Polyisocyanate, die durch Addition der zuvor genannten Isocyanate an polyfunktionelle Hydroxyl- oder Aminogruppen enthaltende Verbindungen erhältlich sind. Geeignet sind auch Polyisocyanate, die durch Allophanat-, Biuret- oder Isocyanuratbildung entstehen. Hierzu gehört das Isocyanurat des Hexamethylen-diisocyanats. Weiterhin geeignet sind blockierte, reversibel verkappte Polykisisocyanate, wie 1,3,5-Tris-[6-(1-methylpropylenaminoxycarbonylamino)hexyl]-2,4,6-trioxahexahydro-1,3,5-triazin. Besonders bevorzugt sind Hexamethylen-diisocyanat und Isophoron-diisocyanat und deren Gemische sowie das Isocyanurat des Hexamethylen-diisocyanats.

[0042] Das Molmengenverhältnis von Isocyanatgruppen der in Stufe d) umgesetzten isocyanatgruppenhaltigen Verbindungen zu Hydroxylgruppen des in Stufe c) resultierenden Gemisches sollte weniger als 1 betragen und liegt im Allgemeinen in einem Bereich von etwa 0,1 bis 0,75, bevorzugt bei etwa 0,15 bis 0,50.

[0043] Es kann vorteilhaft sein, die Umsetzung in Stufe d) zu beschleunigen, indem man bekannte Katalysatoren für Isocyanatadditionen zusetzt. Zu nennen sind hier beispielsweise Triethylamin, 1,4-Diazabicyclo-[2,2,2]-oktan, Zinn-dioctoat oder Dibutylzinndilaurat.

[0044] Besonders bevorzugte urethangruppenhaltige (Meth)acrylsäureester sind erhältlich, indem man

a) ethoxyliertes Trimethylolpropan und Adipinsäure mit einem Überschuss an (Meth)acrylsäure in einem mit Wasser ein azeotropes Gemisch bildenden Kohlenwasserstoff, vorzugsweise Methylcyclohexan, unter Esterbildung umsetzt;

b) den Kohlenwasserstoff und einen Teil nichtumgesetzter (Meth)acrylsäure destillativ, vorzugsweise unter Vakuum, entfernt;

c) das in Stufe b) resultierende Gemisch mit einer der Säurezahl des Gemisches entsprechenden Menge an Bisphenol-A-diglycidylether umsetzt; und

d) das in Stufe c) resultierende Gemisch mit einem Gemisch aus Hexamethylen-diisocyanat und dessen Isocyanurat umsetzt.

[0045] Gegenstand der vorliegenden Erfindung sind die vorstehend beschriebenen Verfahren sowie nichtdispersierbare urethangruppenhaltige (Meth)acrylsäureester, die nach einem dieser Verfahren erhältlich sind.

[0046] Ein weiterer Gegenstand der vorliegenden Erfindung ist die Verwendung dieser nichtdispersierbaren urethangruppenhaltigen (Meth)acrylsäureester in strahlungshärtbaren Überzugsmassen. Derartige Überzugsmassen eignen sich vorzugsweise zur Herstellung von Beschichtungen, z. B. von flexiblen und gegebenenfalls saugfähigen Substraten, wie Holz und Holzwerkstoffen, beispielsweise Papier und Karton, sowie Leder, oder von nichtflexiblen Substraten aus Metall oder Kunststoff. Vorzugsweise eignen sie sich zur Herstellung von hochwertigen, kratzfesten und chemikalienresistenten Lacküberzügen.

[0047] Die Vernetzung, d. h. die Härtung der erfindungsgemäßen Polymerisate kann mit energiereicher Strahlung, wie UV-, Elektronen-, Röntgen- oder γ -Strahlung, erfolgen. Dabei ist die UV-Härtung besonders bevorzugt. Sie kann wie UV-, Elektronen-, Röntgen- oder γ -Strahlung, erfolgen. Dabei ist die UV-Härtung besonders bevorzugt. Sie kann gewünschtenfalls in Gegenwart üblicher Photoinitiatoren, wie z. B. aromatischer Ketonverbindungen, wie Benzophenon, Alkylbenzophenonen, Michler's Keton, Anthron, halogenierten Benzophenonen, 2,4,6-Trimethylbenzoyldiphenylphosphinoxid, Phenylglyoxylsäureestern, Anthrachinon und dessen Derivaten, Benzoinethern, Benzilketalen, Hydroxyalkylphenonen, Acylphosphinoxiden oder Acetophenon-Derivaten erfolgen. Dabei können auch Gemische dieser Verbindungen eingesetzt werden. Die Einsatzmenge der Photoinitiatoren beträgt im Allgemeinen etwa 0,01 bis 20 Gew.-%, bevorzugt 0,1 bis 10 Gew.-% und insbesondere 0,5 bis 4 Gew.-%, bezogen auf das Gesamtgewicht der zu härtenden Komponenten. Geeignete Strahlungsquellen sind z. B. Mitteldruckquecksilberdampfstrahler, wie sie etwa auch in "UV Curing: Science and Technology" (Hrsg. S. P. Pappas) beschrieben werden. Erfolgt die Härtung mittels Elektronenstrahlen, so werden im Allgemeinen Beschleunigungsspannungen von 150 bis 500 kV verwendet.

[0048] Gegebenenfalls können die erfindungsgemäßen urethangruppenhaltigen (Meth)acrylsäureester zur Verar-

beutung mit weiteren aus der Strahlungshärtung bekannten Reaktivverdünnern versetzt werden. Bei den Reaktivverdünnern handelt es sich im Allgemeinen um copolymerisierbare Monomere, wie (Meth)acrylsäurealkylester oder den entsprechenden Estern der Malein-, Fumar-, Tetrahydrophthal-, Croton-, Isocroton-, Vinyl- und Itaconsäure. Auch Diolen, Triolen bzw. Tetraolen, sowie Acrylate von alkoxylierten Diolen und Triolen, beispielsweise Ethylenglykol, Diethylenglykol, Propylenglykol, Trimethylenglykol, Neopentylglykol, 1,2-Butandiol, 1,3-Butandiol, 1,6-Hexamethylenglykol, 1,10-Deacemethylenglykol, Trimethylolpropan, Pentaerythrit. Beispielhaft seien hier lediglich genannt 4-t-Butylcyclohexylacrylat, Phenoxyethylacrylat, Hexandioldiacrylat, Tripropylenglykoldiacrylat, Trimethylolpropantriacylat.

[0049] Zu weiteren gegebenenfalls geeigneten Additiven gehören Synergisten, wie Amine, Thioverbindungen mit α -endständigen C-H-Gruppen sowie Ether; nichtmitvernetzende Lösungsmittel, wie aromatische Kohlenwasserstoffe oder Ester, beispielsweise Butylacetat; Extender, wie Talkum, Schwerspat oder Silikate; Entschäumer; Verlaufsmittel; filmbildende Hilfsmittel, wie Cellulose-Derivate.

[0050] Somit sind Gegenstand der vorliegenden Erfindung auch strahlungshärtbare Überzugsmassen, die wenigstens einen erfindungsgemäßen urethangruppenhaltigen (Meth)acrylsäureester umfassen und zusätzlich Photoinitiatoren und weitere, insbesondere die vorstehend beschriebenen Additive enthalten können.

[0051] Die erfindungsgemäßen Überzugsmassen können mittels Spritzen, Tauchen, Rakeln, Streichen, Walzen, Fluten oder ähnlicher Maßnahmen auf die zu behandelnden Flächen appliziert werden. Die Filme werden dann durch Strahlung in an sich bekannter Weise gehärtet.

[0052] Die erfindungsgemäß erhaltenen gehärteten Filme werden den Anforderungen der Praxis voll gerecht. Insbesondere zeichnen sie sich durch eine Härte, Flexibilität und chemische Beständigkeit aus, die mit den entsprechenden herkömmlichen (Meth)acrylsäureestern nicht erreicht wird.

[0053] Die vorliegende Erfindung wird durch die nachfolgenden Beispiele erläutert, ohne darauf beschränkt zu sein.

Beispiel 1: Urethangruppenhaltiger Polyesteracrylatester

[0054] 20,9 kg ethoxyliertes Trimethylolpropan (OH-Zahl 610 mg KOH/g), 5,72 kg Adipinsäure und 14,1 kg Acrylsäure wurden zu 17,6 l Methylcyclohexan gegeben. Weiterhin wurden 0,2 kg Schwefelsäure, 0,12 kg Hydrochinonmonomethylether, 0,041 kg 2,6-Di-t-butyl-p-kresol, 0,041 kg Triphenylphosphit, 0,041 kg hypophosphorige Säure und 0,004 kg Phenothiazin zugegeben. Diese Mischung wurde auf Rückfluss erhitzt und das Veresterungsvasser über einen Dean-Stark-Wasserabscheider entfernt. Nachdem die Veresterung beendet war, wurde das Schlepplmittel und ein Teil der überschüssigen Acrylsäure unter Vakuum abdestilliert, bis die Säurezahl bei 37,8 mg KOH/g lag. Das Vakuum wurde gebrochen und 0,88 kg Tetrabutylammoniumbromid und 4,3 kg Epikote® 828 wurden zugegeben. Das Reaktionsgemisch wurde bei 107 °C 5,5 Stunden gerührt, bis die Säurezahl auf 4,1 mg KOH/g gefallen war. Daraufhin wurde das Produkt auf 70 °C abgekühlt, und es wurden 3,3 kg Basonat HI 100 innerhalb von 10 Minuten zudosiert. Die Temperatur des Reaktionsgemisches wurde auf 80 °C angehoben und 4 Stunden gehalten. Dann wurde das resultierende Reaktionsgemisch abgefüllt. Das Produkt wies eine Viskosität von 21,2 Pas auf.

Beispiel 2: Herkömmlicher Polyesteracrylatester

[0055] Es wurde exakt wie in Beispiel 1 verfahren bis die Säurezahl auf 4,1 mg KOH/g gefallen war. Das resultierende Reaktionsgemisch wurde auf 80 °C abgekühlt und abgefüllt. Das Produkt wies eine Viskosität von 3,5 Pas auf.

Beispiel 3: UV-Härtung

[0056] 100 Teile urethangruppenhaltiger Acrylsäureester gemäß Beispiel 1 wurden mit 3 Teilen Photoinitiatorengemisch und 8,5 Teilen Lösungsmittel vermischt. Zum Vergleich wurden 100 Teile Polyesteracrylat gemäß Beispiel 2 mit 3 Teilen Photoinitiatorengemisch vermischt. Die verwendeten Komponenten sowie einige physikalische Eigenschaften der resultierenden Gemische sind in folgender Tabelle 1 angegeben:

EP 1 043 351 A2

Tabelle 1

Komponenten		1	2	3	4
Polyester gemäß Bsp. 1		100		100	
Polyester gemäß Bsp. 2			100		100
Irgacure 184		3	3		
Irgacure 500				3	3
Butylacetat		8,5		8,5	
Physikalische Tests	Bedingungen	1	2	3	4
Viskosität Pas	23°C	4	4,5	4	3,2
Reaktivität [m/min]	8 g/m ²	11	5	23	5
Reaktivität [m/min]	50 g/m ²	11	5	23	5

[0057] Die Härtung erfolgte mit einem Strahler der Firma IST bei 120 W/cm.

Beispiel 4: Prüfung der Lackeigenschaften

[0058] Die gemäß Beispiel 3 erhaltenen Filme wurden einer anwendungstechnischer Prüfung unterzogen. Es wurden die in Tabelle 2 angegebenen Resultate erzielt:

Tabelle 2

Testbedingungen	Physikalische Tests	1	2	3	4
100 g/m ²	Pendeldämpfung [Schläge]	35	26	27	22
25 g/m ²	Erichsen-Tiefung [mm]	4,8	5,1	5	5
25 g/m ²	YI (unbelichtet 1x10 m/ min)	3,6	3,7	3,6	3,5
25 g/m ²	YI (belichtet 10x10 m/ min)	6	5,8	9,2	7,6
25 g/m ²	YI (Diff.)	2,4	2,1	5,6	4,1
100 g/m ²	Chem. Test	1	2	6	7
10 s	Aceton	0	0	0	0
5 h	Rotwein	3	3	1,5	1
16 h	Pulverkaffee	3	3	2	3
16 h	Schwarzer Johannisbeersaft	3	3	0,5	1
10 s	EE-Buac	0	0	0	0
5 h	Senf	3	3	3	3
16 h	Lippenstift	2	4	0	4
10 min	Mercurocrom	0	0	0	0
16 h	Schwarze Kugelschreiber-Paste	4,5	4,4	4,5	4,5
1 h	Reinigungsmittel	0	0	0	0

Allgemeine Messmethoden

[0059] Viskositäten wurden in einem Rheomat 30 nach DIN 53019 bei einer Temperatur von 23°C und einem Schergefälle $D=250 \text{ s}^{-1}$ bestimmt.

[0060] Hydroxylzahlen wurden nach DIN ISO 4629 bestimmt.

[0061] Säurezahlen wurden nach DIN 53402 bestimmt.

[0062] Reaktivitäten wurden folgendermaßen bestimmt. Die Lacke wurden mit einem Spiralraket in der angegebenen Schichtstärke auf Kunstdruckpapier (120 g/m^2 , halbseitig schwarz bedruckt) appliziert. Die resultierenden Filme wurden auf einem fortlaufenden Band strahlungsgehärtet, und es wurde die Bandgeschwindigkeit ermittelt, bei welcher

die Filme am Ende einer vorgegebenen Strecke eine kratzfeste, klebfreie Oberfläche aufwiesen.

[0063] Härten wurden anhand der Pendeldämpfung nach DIN 53157 bestimmt.

[0064] Flexibilitäten wurden anhand der Erichsen-Tiefung nach DIN 53156 bestimmt.

[0065] Der Yellowness Index (YI) ist eine Maß für die Vergilbung. Der YI-Wert wird zunächst direkt nach der Aushärtung ($1 \times 10 \text{ m/min}$) und anschließend nach starker Belichtung ($10 \times 10 \text{ m/min}$) bestimmt. Je geringer die durch die starke Belichtung verursachte Zunahme des YI-Wertes, desto geringer die Vergilbung.

[0066] Die Bestimmung der chemischen Beständigkeit erfolgte nach DIN 68 860 1B. Den in Tabelle 2 angegebene Werten liegt eine Beurteilungsskala von 0 bis 5 zugrunde, wobei 0 für einen nicht angegriffenen Lack und 5 für einen vollständig zerstörten Lack steht.

Patentansprüche

1. Verfahren zur Herstellung nichtdispergieraktiver urethangruppenhaltiger (Meth)acrylsäureester, wobei man

a) wenigstens eine hydroxylgruppenhaltige Verbindung mit (Meth)acrylsäure in einem Lösungsmittel unter Esterbildung umsetzt;

b) das Lösungsmittel und gegebenenfalls einen Teil nichtumgesetzter (Meth)acrylsäure entfernt;

c) das in Stufe a) oder b) resultierende Gemisch mit einer der Säurezahl des Gemisches entsprechenden Menge wenigstens einer epoxidgruppenhaltigen Verbindung umsetzt; und

d) das in Stufe c) resultierende Gemisch mit wenigstens einer isocyanatgruppenhaltigen Verbindung umsetzt.

2. Verfahren nach Anspruch 1, wobei man in Stufe a) wenigstens eine hydroxylgruppenhaltige Verbindung mit zwei oder mehreren Hydroxylgruppen pro Molekül einsetzt, vorzugsweise zwei- bis sechswertige, gegebenenfalls oxalkylierte C_2 - C_{10} -Polyole, und/oder Polyesterpolyole aus zwei- bis sechswertigen, gegebenenfalls oxalkylierten C_2 - C_{10} -Polyolen und zwei- bis vierwertigen C_3 - C_{36} -Carbonsäuren oder veresterbaren Derivaten davon.

3. Verfahren nach Anspruch 1 oder 2, wobei man in Stufe a) gleichzeitig zwei- bis sechswertige, gegebenenfalls oxalkylierte C_2 - C_{10} -Polyole mit zwei- bis vierwertigen C_3 - C_{36} -Carbonsäuren oder veresterbaren Derivaten davon und (Meth)acrylsäure umsetzt.

4. Verfahren nach einem der vorhergehenden Ansprüche, wobei man in Stufe a) in Bezug auf die Hydroxylgruppen der hydroxylgruppenhaltigen Verbindung(en) einen Überschuss an (Meth)acrylsäure einsetzt, vorzugsweise bis zu einem Äquivalentverhältnis von 1:1,5 und insbesondere in einem Äquivalentverhältnis von 1:1,1 bis 1:1,25.

5. Verfahren nach einem der vorhergehenden Ansprüche, wobei man in Stufe a) als Lösungsmittel einen mit Wasser ein azeotropes Gemisch bildenden Kohlenwasserstoff oder ein mit Wasser ein azeotropes Gemisch bildendes Kohlenwasserstoffgemisch verwendet, vorzugsweise Heptan, Cyclohexan, Methylcyclohexan oder Toluol, oder Gemische davon.

6. Verfahren nach einem der vorhergehenden Ansprüche, wobei man in Stufe b) das Lösungsmittel und gegebenenfalls einen Teil nichtumgesetzter (Meth)acrylsäure destillativ entfernt.

7. Verfahren nach einem der vorhergehenden Ansprüche, wobei man in Stufe c) als epoxidgruppenhaltige Verbindung Polyglycidylether oder -ester polyfunktioneller Alkohole einsetzt, vorzugsweise Bisphenol-A-diglycidylether.

8. Verfahren nach einem der vorhergehenden Ansprüche, wobei das in Stufe c) resultierende Gemisch eine Hydro-

EP 1 043 351 A2

xylzahl in einem Bereich von 40 bis 150 mg KOH/g aufweist.

9. Verfahren nach einem der vorhergehenden Ansprüche, wobei man in Stufe d) wenigstens eine isocyanatgruppenhaltige Verbindung mit zwei oder mehreren Isocyanatgruppen pro Molekül einsetzt, vorzugsweise Hexamethylen-diisocyanat, dessen Isocyanurat, Isophorondiisocyanat oder Gemische davon.

10. Verfahren nach einem der vorhergehenden Ansprüche, wobei man

a) ethoxyliertes Trimethylolpropan und Adipinsäure mit einem Überschuss an (Meth)acrylsäure in einem mit Wasser ein azeotropes Gemisch bildenden Kohlenwasserstoff unter Esterbildung umsetzt;

b) den Kohlenwasserstoff und einen Teil nichtumgesetzter (Meth)acrylsäure destillativ entfernt;

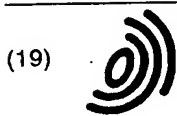
c) das in Stufe b) resultierende Gemisch mit einer der Säurezahl des Gemisches entsprechenden Menge an Bisphenol-A-diglycidylether umsetzt; und

d) das in Stufe c) resultierende Gemisch mit dem Isocyanurat des Hexamethylen-diisocyanats umsetzt.

11. Nichtdispergieraktive urethangruppenhaltige (Meth)acrylsäureester, die nach einem Verfahren der Ansprüche 1 bis 10 erhältlich sind.

12. Verwendung nichtdispergieraktiver urethangruppenhaltiger (Meth)acrylsäureester nach Anspruch 11 in strahlungshärtbaren Überzugsmassen.

13. Strahlungshärtbare Überzugsmasse, umfassend wenigstens einen nichtdispergieraktiven urethangruppenhaltigen (Meth)acrylsäureester aus Anspruch 11, wenigstens einen Photoinitiator und gegebenenfalls weitere Additive.



(19)

Europäisches Patentamt
European Patent Office
Office européen des brevets



(11)

EP 1 043 351 A3

(12)

EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

(88) Veröffentlichungstag A3:
15.01.2003 Patentblatt 2003/03

(51) Int Cl.7: C08G 18/67, C09D 175/04

(43) Veröffentlichungstag A2:
11.10.2000 Patentblatt 2000/41

(21) Anmeldenummer: 00106935.0

(22) Anmeldetag: 31.03.2000

(84) Benannte Vertragsstaaten:
AT BE CH CY DE DK ES FI FR GB GR IE IT LI LU
MC NL PT SE
Benannte Erstreckungsstaaten:
AL LT LV MK RO SI

(30) Priorität: 01.04.1999 DE 19915070

(71) Anmelder: BASF AKTIENGESELLSCHAFT
67056 Ludwigshafen (DE)

(72) Erfinder:
• Lokai, Matthias
67677 Enkenbach-Alsenborn (DE)
• Beck, Erich
68526 Ladenburg (DE)

- Reich, Wolfgang
67133 Maxdorf (DE)
- Enenkel, Peter
67258 Hessheim (DE)
- Marky, Herbert
67659 Kaiserslautern (DE)
- Königer, Rainer
67251 Freinsheim (DE)

(74) Vertreter: Kinzebach, Werner, Dr. et al
Patentanwälte
Reitstötter, Kinzebach und Partner
Postfach 86 06 49
81633 München (DE)

(54) **Urethangruppenhaltige (Meth)acrylsäureester, deren Herstellung und Verwendung sowie diese umfassende strahlungshärtbare Überzugsmassen**

(57) Die vorliegende Erfindung betrifft ein Verfahren zur Herstellung nichtdispergieraktiver urethangruppenhaltiger (Meth)acrylsäureester, wobei man

a) wenigstens eine hydroxylgruppenhaltige Verbindung mit (Meth)acrylsäure in einem Lösungsmittel unter Esterbildung umsetzt;

b) das Lösungsmittel und gegebenenfalls einen Teil nichtumgesetzter (Meth)acrylsäure entfernt;

c) das in Stufe a) oder b) resultierende Gemisch mit einer der Säurezahl des Gemisches entsprechenden Menge wenigstens einer epoxidgruppenhalti-

gen Verbindung umsetzt; und

d) das in Stufe c) resultierende Gemisch mit wenigstens einer isocyanatgruppenhaltigen Verbindung umsetzt,

sowie nach diesem Verfahren erhältliche nichtdispergieraktive urethangruppenhaltige (Meth)acrylsäureester, deren Verwendung in strahlungshärtbaren Überzugsmassen und diese Überzugsmassen.

EP 1 043 351 A3

EP 1 043 351 A3



Europäisches
Patentamt

EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

Nummer der Anmeldung
EP 00 10 6935

EINSCHLÄGIGE DOKUMENTE			
Kategorie	Kennzeichnung des Dokuments mit Angabe, soweit erforderlich, der maßgeblichen Teile	Betrifft Anspruch	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int.Cl.7)
X	EP 0 686 621 A (BASF AG) 13. Dezember 1995 (1995-12-13) * das ganze Dokument *	1-13	C08G18/67 C09D175/04
A,D	EP 0 279 303 A (BASF AG) 24. August 1988 (1988-08-24) * das ganze Dokument *	1-8,10	
			RECHERCHIERTE SACHGEBIETE (Int.Cl.7)
			C07C C08G C09D
Der vorliegende Recherchenbericht wurde für alle Patentansprüche erstellt			
Recherchenort BERLIN		Abschlußdatum der Recherche 22. November 2002	Prüfer Van Amsterdam, L
KATEGORIE DER GENANNTEN DOKUMENTE		T : der Erfindung zugrunde liegende Theorien oder Grundsätze E : älteres Patentdokument, das jedoch erst am oder nach dem Anmeldedatum veröffentlicht worden ist D : in der Anmeldung angeführtes Dokument L : aus anderen Gründen angeführtes Dokument & : Mitglied der gleichen Patentfamilie, übereinstimmendes Dokument	
X : von besonderer Bedeutung allein betrachtet Y : von besonderer Bedeutung in Verbindung mit einer anderen Veröffentlichung derselben Kategorie A : technologischer Hintergrund O : mündliche Offenbarung P : Zwischenliteratur			

EPO FORM 1503 (03.92) (P/4C03)

ANHANG ZUM EUROPÄISCHEN RECHERCHENBERICHT ÜBER DIE EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG NR.

EP 00 10 6935

In diesem Anhang sind die Mitglieder der Patentfamilien der im obengenannten europäischen Recherchenbericht angeführten Patendokumente angegeben.
Die Angaben über die Familienmitglieder entsprechen dem Stand der Datei des Europäischen Patentamts am
Diese Angaben dienen nur zur Unterrichtung und erfolgen ohne Gewähr.

22-11-2002

Im Recherchenbericht angeführtes Patendokument	Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie	Datum der Veröffentlichung
EP 686621 A	13-12-1995	DE 4420012 A1	14-12-1995
		AT 163915 T	15-03-1998
		CA 2151187 A1	09-12-1995
		DE 59501588 D1	16-04-1998
		EP 0686621 A1	13-12-1995
		ES 2113138 T3	16-04-1998
		JP 8157558 A	18-06-1996
		US 5602191 A	11-02-1997
EP 279303 A	24-08-1988	DE 3704098 A1	25-08-1988
		AT 75719 T	15-05-1992
		DE 3870648 D1	11-06-1992
		EP 0279303 A2	24-08-1988
		ES 2032880 T3	01-03-1993
		JP 2635347 B2	30-07-1997
		JP 63196613 A	15-08-1988
		US 5096938 A	17-03-1992

EPO FORM P0451

Für nähere Einzelheiten zu diesem Anhang : siehe Amtsblatt des Europäischen Patentamts, Nr.12/82

THIS PAGE BLANK (USPTO)